ZEITSCHRIFT

FÜR

PHYSIKALISCHE CHEMIE

STÖCHIOMETRIE UND VERWANDTSCHAFTSLEHRE

UNTER MITWIRKUNG

VON

ARRHENIUS - Stockholm †, BECKMANN - Berlin, BERTHELOT - Paris, BREDIG - Karlsruhe, BRÜHL - Heidelberg, COHEN - Utrecht, GOLDSCHMIDT - Kristiania, GULDBERG - Kristiania, GUYE - Genf, HABER - Berlin, HANTZSCH - Leipzig, HORSTMANN - Heidelberg, LANDOLT - Berlin, LE BLANC - Leipzig, LE CHATELIER - Paris, LEHMANN - Karlsruhe, MENDELEJEFF - St. Petersburg, MENSCHUTKIN - St. Petersburg, L. MEYER - Tübingen, V. MEYER - Heidelberg, NERNST - Berlin, NILSON - Stockholm, NOYES - Pasadena, PETTERSSON - Stockholm, PFAUNDLER - Graz, RAMSAY - London, RAOULT - Grenoble, RICHARDS - Cambridge, SCHIFF - Modena, SPRING - Lüttich, STOHMANN - Leipzig, THOMSEN - Kopenhagen, THORPE - London, WAAGE - Kristiania, WALDEN - Rostock, WEGSCHEIDER - Wien
SOWIE ANDEREN FACHGENOSSEN

BEGRÜNDET UND FORTGEFÜHRT VON

WILH. OSTWALD UND **J. H. VAN'T HOFF**

HERAUSGEGEBEN VON

M. BODENSTEIN UND **C. DRUCKER**

BAND 135

MIT 89 FIGUREN IM TEXT

LEIPZIG
AKADEMISCHE VERLAGSGESELLSCHAFT M. B. H.
1928

PRINTED IN GERMANY

Chem. Lib
Harv.

Inhalt von Band 135.

Heft 1 und 2.

Ausgegeben im Juni 1928.

Seite

Wolfgang Pauli und *Albert Peters*, Beiträge zur allgemeinen Kolloidchemie. XXIII. Physikalisch-chemische Untersuchungen am Thoriumoxydsol. (Mit 4 Figuren im Text) 1

Michael Dubinin, Adsorptionserscheinungen in Lösungen. XIII. Adsorption aus gemischten Elektrolytlösungen. (Mit 2 Figuren im Text) 24

Gunnar Hedestrand, Über die Dielektrizitätskonstanten wässeriger Lösungen einiger Aminosäuren. (Mit 6 Figuren im Text) 36

H. Braune und *S. Knoke*, Die Dissoziation des Salmiakdampfes. (Mit 3 Figuren im Text) 49

A. Smits, Systeme mit zurücklaufenden Schmelzlinien. I. (Mit 3 Figuren im Text) 63

A. Smits und *W. M. Mazee*, Systeme mit zurücklaufenden Schmelzlinien. II. Das System Wasser—Natrium-Selenat. (Mit 6 Figuren im Text) . . . 73

Sam Lenher und *Hans-Joachim Schumacher*, Bromphosgen. I. Der thermische Zerfall. Eine Wandreaktion erster Ordnung. (Mit 1 Figur im Text) . 85

Erich Müller, Elektrometrische Titration mit gebremsten Hilfselektroden. (Mit 4 Figuren im Text) 102

Bücherschau.

Otto Ruff, Einführung in das chemische Praktikum 107

W. A. Roth und K. Scheel, Physikalisch-Chemische Tabellen. Fünfte Auflage 107

Karl Jellinek, Lehrbuch der Physikalischen Chemie. Band I: Grundprinzipien der Physikalischen Chemie. Zweite, vollständig umgearbeitete Auflage 108

J. D. van der Waals, und Ph. Kohnstamm, Lehrbuch der Thermostatik, das heißt des thermischen Gleichgewichts materieller Systeme 109

Arthur Haas, Die Welt der Atome 110

G. v. Hevesy, Struktur der Materie in Einzeldarstellungen. V. Die seltenen Erden vom Standpunkte des Atombaus 111

Heft 3 und 4.

Ausgegeben im August 1928.

Franz Simon und *Frieda Kippert*, Messungen zur Zustandsgleichung des festen Argons. (Mit 3 Figuren im Text) 113

A. Mlodziejowski, Dissoziation der flüssigen Kristalle. (Mit 15 Figuren im Text) 129

F. Wachholtz, Die Umwandlung von Malein- in Fumarsäure durch Bromatome. (Mit 1 Figur im Text) 147

R. Wintgen und *H. Weisbecker*, Über das Säure- und Basebindungsvermögen von Chromoxydsol. (Mit 2 Figuren im Text) 182

W. Nernst und *Dr. W. Orthmann*, Die Verdünnungswärme von Salzen bei sehr kleinen Konzentrationen. (Mit 1 Figur im Text) 199

S. Meiring Naudé, Über die Verdünnungswärme schwach konzentrierter Lösungen. (Mit 1 Figur im Text) 209

W. Nernst, Zur Theorie der elektrolytischen Dissoziation 237

H. Elizabeth Acly, Struktur und Anregungsstufen der Molekeln einiger Nitrile, bestimmt durch das ultraviolette Absorptionsspektrum der Dämpfe. (Mit 6 Figuren im Text) 251

Seite

Ivar Oftedal, Über die Kristallstrukturen der Verbindungen RuS_2, OsS_2, $MnTe_2$ und $AuSb_2$. Mit einem Anhang über die Gitterkonstante von Pyrit . . 291

Aufruf für Bewerber um ein Stipendium aus der „*van 't Hoff*-Stiftung" zur Unterstützung von Forschern auf dem Gebiete der reinen oder angewandten Chemie 300

Bücherschau.

ROBERT SCHWARZ, Wissenschaftliche Forschungsberichte. Band 16: Anorganische Chemie 301

W. KUHN, Physikalisch-chemische Übungen 301

A. BENRATH, Physikalische Chemie, II. Teil. Wissenschaftliche Forschungsberichte, Band 14 . . . 301

C. DOELTER und H. LEITMEIER, Handbuch der Mineralchemie. Band 4, Lieferung 12 302

J. FRENKEL, Lehrbuch der Elektrodynamik. Zweiter Band: Makroskopische Elektrodynamik der materiellen Körper 302

HANS LESSHEIM und RUDOLF SAMUEL, Die Valenzzahl und ihre Beziehungen zum Bau der Atome. Band 19, Heft 3 aus Fortschritte der Chemie, Physik und physikalischen Chemie 303

Eingegangene Bücher 304

Druckfehlerberichtigung 304

Heft 5 und 6.

Ausgegeben im August 1928.

W. Jaeger und *H. v. Steinwehr*, Verbrennungswärme der Benzoesäure in internationalen Joule. (Mit 11 Figuren im Text). 305

Armin Dadieu, Optische Untersuchung des Perylens und seiner Derivate I. Das sichtbare Absorptionsspektrum einiger einfacher Derivate. (Mit 5 Figuren im Text) 347

Rudolf Wegscheider, Über kritische Isothermen und die Zustandsgleichung von A. WOHL 362

Kurt Wohl, Bemerkungen zu der vorstehenden Abhandlung von R. WEGSCHEIDER 368

Reinhold Köhler, Über die Diffusion eines Wasserstoff- oder Reduktionspotentials durch Platin und Palladium. (Mit 1 Figur im Text) 369

L. Thomassen, Über Darstellung und Kristallstrukturen des Mono- und Dinantimonides von Palladium. (Mit 2 Figuren im Text) 383

E. Güntelberg und *E. Schiödt*, Über den mittleren Aktivitätskoeffizienten des Wasserstoffions und Bicarbonations in Kaliumchlorid- und konzentrierten Natriumchloridlösungen, sowie über die Dissoziationskonstanten einiger Indikatoren in diesen Lösungen. (Mit 6 Figuren im Text) 393

A. F. Richter, Die Multivalenz. (Mit 5 Figuren im Text) 444

Erling Schreiner, Die Refraktion und Dissoziation von Elektrolyten. II. In Methyl- und Äthylalkohol (Mit 1 Figur im Text) 461

Bücherschau.

CLEMENS SCHAEFER, Briefwechsel zwischen Carl Friedrich Gauss und Christian Ludwig Gerling . 473

VEREINIGUNG AKADEMISCHER GERBEREICHEMIKER DARMSTADT (VAGDA), Gerbereichemisches Taschenbuch 475

WALTER A. ROTH und KARL SCHEEL, Konstanten der Atomphysik 475

ARTHUR HAAS, Einführung in die theoretische Physik mit besonderer Berücksichtigung ihrer modernen Probleme 476

R. ABEGG†, FR. AUERBACH† und J. KOPPEL, Handbuch der anorganischen Chemie. IV. Band, 1. Abteilung, erste Hälfte 476